

Les nitrates STE

Le colorimètre fabriqué en classe permet de déterminer les concentrations de nitrates et de phosphates présents dans l'eau. Pour y arriver, il faut préparer une courbe d'étalonnage. Une courbe d'étalonnage est un graphique qui servira à trouver la bonne concentration de nitrates et de phosphates présent dans votre échantillon d'eau lors de votre visite à la rivière Montmorency.

Dans ce laboratoire, vous devrez préparer la courbe d'étalonnage pour les nitrates. Avant de tracer votre courbe, vous devrez faire passer une lumière dans 100 mL d'une solution de NO_3 concentrée à 10 ppm. Votre colorimètre analysera la quantité de lumière qui peut passer dans votre solution et vous donnera une valeur en volt (V). Cette valeur est une mesure de différence de potentiel (U) de votre solution.

Le même exercice a été fait préalablement avec des solutions de différentes concentrations en nitrates. Voici les résultats :

Différence de potentiel de différentes concentrations de nitrates

Différence de potentiel (V)	Concentrations (ppm)
2,000	0
1,930	5
?	10
1,651	20

Vous devez donc trouver, avec votre calorimètre, la valeur manquante du tableau. Par la suite, vous pourrez reporter ces valeurs dans un graphique de la concentration en fonction de la différence de potentiel.

$$C = f(U)$$

Toutefois, vous devrez préparer votre solution concentrée à 10 ppm par dilution à partir d'une solution mère concentrée à $1,61 \times 10^{-3}$ mol/L.

Les nitrates ST

Le colorimètre fabriqué en classe permet de déterminer les concentrations de nitrates et de phosphates présents dans l'eau. Pour y arriver, il faut préparer une courbe d'étalonnage. Une courbe d'étalonnage est un graphique qui servira à trouver la bonne concentration de nitrates et de phosphates présent dans votre échantillon d'eau lors de votre visite à la rivière Montmorency.

Dans ce laboratoire, vous devrez préparer la courbe d'étalonnage pour les nitrates. Avant de tracer votre courbe, vous devrez faire passer une lumière dans 100 mL d'une solution de NO_3 concentrée à 10 ppm. Votre colorimètre analysera la quantité de lumière qui peut passer dans votre solution et vous donnera une valeur en volt (V). Cette valeur est une mesure de différence de potentiel (U) de votre solution.

Le même exercice a été fait préalablement avec des solutions de différentes concentrations en nitrates. Voici les résultats :

Différence de potentiel de différentes concentrations de nitrates

Différence de potentiel (V)	Concentrations (ppm)
2,000	0
1,930	5
?	10
1,651	20

Vous devez donc trouver, avec votre colorimètre, la valeur manquante du tableau. Par la suite, vous pourrez reporter ces valeurs dans un graphique de la concentration en fonction de la différence de potentiel.

$$C = f(U)$$

Toutefois, vous devrez préparer votre solution concentrée à 10 ppm par dilution à partir d'une solution mère concentrée à 0,1 g/L.

Les nitrates ST

Le colorimètre fabriqué en classe permet de déterminer les concentrations de nitrates et de phosphates présents dans l'eau. Pour y arriver, il faut préparer une courbe d'étalonnage. Une courbe d'étalonnage est un graphique qui servira à trouver la bonne concentration de nitrates et de phosphates présent dans votre échantillon d'eau lors de votre visite à la rivière Montmorency.

Dans ce laboratoire, vous devrez préparer la courbe d'étalonnage pour les nitrates. Avant de tracer votre courbe, vous devrez faire passer une lumière dans 100 mL d'une solution de NO_3 concentrée à 10 ppm. Votre colorimètre analysera la quantité de lumière qui peut passer dans votre solution et vous donnera une valeur en volt (V). Cette valeur est une mesure de différence de potentiel (U) de votre solution.

Le même exercice a été fait préalablement avec des solutions de différentes concentrations en nitrates. Voici les résultats :

Différence de potentiel de différentes concentrations de nitrates

Différence de potentiel (V)	Concentrations (ppm)
2,000	0
1,930	5
?	10
1,651	20

Vous devez donc trouver, avec votre colorimètre, la valeur manquante du tableau. Par la suite, vous pourrez reporter ces valeurs dans un graphique de la concentration en fonction de la différence de potentiel.

$$C = f(U)$$

Toutefois, vous devrez préparer votre solution concentrée à 10 ppm par dilution à partir d'une solution mère concentrée à 100 ppm.

Les nitrates ST

Le colorimètre fabriqué en classe permet de déterminer les concentrations de nitrates et de phosphates présents dans l'eau. Pour y arriver, il faut préparer une courbe d'étalonnage. Une courbe d'étalonnage est un graphique qui servira à trouver la bonne concentration de nitrates et de phosphates présent dans votre échantillon d'eau lors de votre visite à la rivière Montmorency.

Dans ce laboratoire, vous devrez préparer la courbe d'étalonnage pour les nitrates. Avant de tracer votre courbe, vous devrez faire passer une lumière dans 100 mL d'une solution de NO_3 concentrée à 10 ppm. Votre colorimètre analysera la quantité de lumière qui peut passer dans votre solution et vous donnera une valeur en volt (V). Cette valeur est une mesure de différence de potentiel (U) de votre solution.

Le même exercice a été fait préalablement avec des solutions de différentes concentrations en nitrates. Voici les résultats :

Différence de potentiel de différentes concentrations de nitrates

Différence de potentiel (V)	Concentrations (ppm)
2,000	0
1,930	5
?	10
1,651	20

Vous devez donc trouver, avec votre colorimètre, la valeur manquante du tableau. Par la suite, vous pourrez reporter ces valeurs dans un graphique de la concentration en fonction de la différence de potentiel.

$$C = f(U)$$

Toutefois, vous devrez préparer votre solution concentrée à 10 ppm par dilution à partir d'une solution mère concentrée à 0,01% (m/V).